హలో ప్రతిఒక్కరికీ నేను
iit ఖరగ్‌పూర్ ప్రొఫెసర్‌ని ఫీల్డ్ ఇన్
వివరాలకు ఆహ్, నేను నిన్ననే సేంద్రీయ సమ్మేళనానికి చాలా స్పష్టమైన నిర్వచనంతో ప్రారంభించాను ఎందుకంటే ప్రజలు ఇప్పటికీ సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను విశ్వసిస్తారు అంటే అది జీవ మూలాల నుండి వస్తున్నదని అర్థం కానీ మనం సాహిత్యాన్ని
పరిశీలిస్తే మనకు చాలా ఆసక్తికరమైన విషయాలు కనిపిస్తాయి చాలా కాలం క్రితం దీనిని చూడండి 1780లలో
జీవ వనరుల నుండి పొందిన సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు మరియు జీవం లేని మూలాల నుండి పొందిన అకర్బన సమ్మేళనాలు
1828లో అమ్మోనియంను కొట్టడం ద్వారా యూరియా యొక్క మొదటి సంశ్లేషణలో ధ్రువం యొక్క మార్గదర్శక పని 1828లో
జీవ మూలాల నుండి రావడానికి అన్ని సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను ఉపయోగించాలి.

మీరు నైట్రోజన్ హైడ్రోజన్ సంఖ్యను లెక్కించినట్లయితే ఆ కోణంలో సైనైడ్ గొప్ప పని జెన్ కార్బన్
మరియు అమ్మోనియం సైనైడ్‌లో ఆక్సిజన్ మరియు యూరియా అదే సంఖ్యలో నైట్రోజన్ హైడ్రోజన్
కార్బన్ మరియు ఆక్సిజన్ అణువులను మీరు కనుగొంటారు కాబట్టి ఇది ఒక విధమైన పునర్వ్యవస్థీకరణ అయితే ఇది అద్భుతమైన పని
, ఎందుకంటే అమ్మోనియం సైనైడ్ అకర్బన మూలాల నుండి తయారు చేయబడింది.
కాబట్టి అకర్బన
మూలాల నుండి మనం ఆర్గానిక్ సమ్మేళనాన్ని పొందుతున్నాము, ఎటువంటి కీలక శక్తిని ఉపయోగించకుండానే, కర్బన సమ్మేళనం
యొక్క కెమిస్ట్రీ అంటే కర్బన సమ్మేళనం యొక్క కెమిస్ట్రీ యొక్క నిర్వచనంలో ఇది మొదటి పురోగతి,
అందుకే నేను నిన్న చెప్పాను,
అందుకే ఇది కార్బోజెనిక్ సమ్మేళనం మరియు చాలా ఎక్కువ
మొత్తం సంశ్లేషణ పాక్షిక సంశ్లేషణ మరియు ఇతర సింథటిక్ పద్ధతులు
కనుగొనబడ్డాయి, ఇక్కడ జీవసంబంధ వ్యవస్థలు లేదా జీవ మూలాలు అవసరం లేదు కాబట్టి కీలక
శక్తి సిద్ధాంతం ఇప్పుడు ఆ విధంగా సమృద్ధిగా ఉంది ఎందుకంటే పూర్వం యూరియా వ్యక్తులు మూత్రం నుండి పొందేవారు
మరియు ఇప్పుడు ప్రజలు చాలా సులభంగా సంశ్లేషణ చేయగలరు.
ఇద్దరు అత్యంత మార్గదర్శక రసాయన శాస్త్రవేత్తల పని ద్వారా ఒకరు హేవర్
మీకు మందు సామగ్రి సరఫరా యొక్క హేబర్ సంశ్లేషణ తెలుసు ఉత్ప్రేరక స్థితిలో ఉన్న నియా నత్రజని మరియు హైడ్రోజన్
మరియు ఈ అమ్మోనియం ఉప్పు చాలా మంచి ఎరువు మరియు పొలంలో పొలంలో అవసరమైన బోలెడంత ఆహారాన్ని ఉత్పత్తి చేస్తుంది
మరియు విప్లవం ఆ విధంగా ప్రారంభమైంది కాబట్టి ఈ అమ్మోనియం
సైనైడ్ యూరియాకు మొదటి సింథటిక్ పని తర్వాత ప్రశ్న వస్తుంది సరే ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీ అనేది
జీవం లేని ఒక కీలకమైన శక్తి సిద్ధాంతం మూలాలు సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు పొందలేవు కానీ
ఇప్పుడు సాహిత్యాన్ని చూడండి మరియు మీరు నమ్మగలరా ఎన్ని సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు ఉన్నాయి
2001 సర్వేలో 16 మిలియన్లు కనుగొనబడ్డాయి, అది కూడా ఆప్టిమైజ్ చేయబడలేదు ఎలా ఇంకా అనేకం సాధ్యమే ఆకాశం అనేది పరిమితి.
ప్రయోగశాలల పరిశ్రమల
నుండి ప్రతిరోజూ వెలువడే మొత్తం సమ్మేళనాల
సంఖ్య కాబట్టి ఆకాశమే పరిమితి అని పిలవడం ఉత్తమం చాలా సమ్మేళనాలు వస్తాయి మరియు దాని
నుండి ఈ రోజు మా టాపిక్ ఆన్‌లో ఉంది కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం లేదా కర్బన సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నత్రజని
అంటే ఇప్పుడు కార్బన్ సమ్మేళనం కాబట్టి కార్బన్ నత్రజని బంధం తప్పనిసరి మరియు
యూరియాను చూడండి అణువు ఇది కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాన్ని కలిగి ఉంటుంది conh two nh two లేదా conh two hole two
ఇక్కడ కార్బన్ మరియు నైట్రోజన్‌ల ప్రత్యక్ష బంధం ఉంటుంది మరియు జీవం సేంద్రీయ రసాయన శాస్త్రం, అయితే
ఇది జీవశక్తి సిద్ధాంతం ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీ అనేది కార్బన్ సమ్మేళనాల రసాయన శాస్త్రం.
కార్బోనిక్ ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీని నిర్వచించడానికి
కార్బోజెనిక్ పదజాలం చాలా ఎక్కువ అని నేను ఎందుకు చెప్పాను ఓహ్
ఇక్కడ కొన్ని వివాదాలు ఉన్నాయి జీవం యొక్క మూలం ఎక్కడ ఉంది అంటే
అది కర్బన అణువు అయిన కార్బన్‌ను కలిగి ఉన్న పదార్థం మీథేన్ కార్బన్ డయాక్సైడ్ లేదా
అమ్మోనియా హైడ్రోజన్ వంటి అకర్బన వస్తువులు మరియు నీరు మరియు అనేక వివాదాలు ఉన్నాయి, అయితే

Dr.Jyoti@IITK

ఈ వాయువులన్నీ మెరుపు వంటి విద్యుత్ ఉత్సర్గలో
కొన్ని అత్యంత రియాక్టివ్ జాతులను ఉత్పత్తి చేశాయని ప్రజలు నమ్ముతారు, ఇవి అమైనో యాసిడ్ ఫార్మల్డిహైడ్ హైడ్రోజన్ సైనైడ్ ప్యూరిన్స్ పిరిమిడిన్‌లను ఉత్పత్తి చేశాయి, ఇవి జీవం యొక్క మూలం.

ఈ కార్బన్ సమ్మేళనం కాబట్టి మేము సేంద్రీయ రసాయన శాస్త్రవేత్తలు కలిసి నమ్ముతాము కొన్ని ఇతర వాయువులు జీవం యొక్క ప్రారంభం లేదా మూలం కార్బన్ డయాక్సైడ్ మీథేన్ మొదలైనవాటి నుండి వచ్చిన కార్బోజెనస్ పదార్థం నుండి వచ్చింది, నేను నిన్న చెప్పాను, పారిశ్రామికంగా చాలా ముఖ్యమైన సమ్మేళనాలలో కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాల ప్రాముఖ్యత గురించి నేను నిన్న చెప్పాను,
ఇప్పుడు మీరు
నిర్మాణాన్ని పరిశీలిస్తే, ఇది లోపల ఉన్న త్రివర్ణం.
పైరోల్ యూనిట్ ప్యూర్ యూనిట్‌తో కూడిన బెంజీన్ రింగ్
అంటే ఐదు సభ్యులున్న నైట్రోజన్ ఉన్న వస్తువును కలిగి ఉంటుంది అంటే అది మిగిలిన సగం ద్వారా కనెక్ట్ చేయబడి ఉంటుంది
, కార్బోనిల్ పైకి ఉంది మరియు
కార్బన్ కార్బన్ డబల్ బాండ్ మధ్యలో ఉంది కాబట్టి ఈ రకమైన నిర్మాణాత్మక లక్షణం చాలా ఆసక్తికరంగా ముఖ్యమైనది మరియు అనేక ప్రయోజనాల కోసం ముఖ్యమైనది, దీనిని ఇండిగో అని పిలవబడే ఆర్గానిక్ అణువు స్వాతంత్ర్య పోరాటానికి దోహదపడుతుంది పోరాటానికి దోహదపడుతుంది, స్వాతంత్ర్య పోరాటం ఎలా వస్తోంది
ఈ ఆర్గానిక్ అణువు పాత్రను ఎలా చేస్తోంది మీరు చూస్తే బ్రిటీష్ కాలంలో మీరు కనుగొనే సాహిత్యం, ముఖ్యంగా బెంగాల్‌లో అప్పుడు ఏమి జరిగింది యూరప్‌లో
నీలిరంగు బాగా ప్రాచుర్యం పొందింది
మరియు నీలిరంగును పండించాలంటే నాట్లు వేసేవారు తమ ఆహార ఉత్పత్తిని వదులుకోవలసి వచ్చింది, వారు నీలిమందు సాగు చేయవలసి వస్తుంది, ఆపై రైతులు ఏమి చేయవలసి వచ్చింది బ్రిటీష్ ప్రజలు బలవంతంగా నాటారు.
డబ్బు కాబట్టి వారు
నీలిమందుని పండించవలసి వచ్చింది, ఆపై నేను చూపించిన నీలిమందు అంటే ఏమిటి అని ప్రశ్నించండి మరియు అది బెంజోపైరోల్ తప్ప మరేమీ కాదని మేము దానిని ఇండోల్ అని మరొక బెంజోపైరల్ ఇండోల్ అని పిలుస్తాము మరియు రెండు కార్బొనిల్ సమూహాలు ఉన్నాయి కాబట్టి ఈ రకం చాలా సులభం చాలా వెలికితీత ప్రక్రియ ద్వారా నీలిమందు మొక్కల నుండి అణువును వేరుచేయడం
వలన ప్రజలు దీనిని ఎందుకు సాధారణ రసాయన శాస్త్రం ద్వారా తయారు చేయలేరు, దీనిని ప్రపంచవ్యాప్తంగా ఉన్న చాలా మంది రసాయన శాస్త్రవేత్తలు చేపట్టారు మరియు అదృష్టవశాత్తూ uk లో రాబిన్ ఇండిగో యొక్క సంశ్లేషణ కోసం ఒక పద్ధతిని కనుగొన్నాడు
మరియు ఆ సమయం నుండి నెమ్మదిగా నీలిమందు సాగు ఆగిపోయింది మరియు ప్రజలు ఇప్పుడు ఏదైనా చేయగలరు మరియు బలవంతంగా చేయవలసిన అవసరం లేదు ఆ ఒక్క విషయం నా దృష్టికి వచ్చింది తెల్లటి గుడ్డను ప్రకాశవంతంగా చేయడానికి నీలిరంగు
ఎందుకు అవసరం లేదా నీలం రంగు అవసరం పసుపు
ఆకుపచ్చ ఎరుపు ఎందుకు చాలా రంగులు ఉన్నాయి అని నేను ఖచ్చితంగా అనుకుంటున్నాను మీరు రాబిన్ బ్లూ లేదా ఈ రోజుల్లో ప్రజలు అల్ట్రామెరైన్ మరియు తెల్లని దుస్తులను మరింత ప్రకాశవంతంగా పొందడానికి ఈ నీలి రంగు ఎందుకు అవసరమో స్ఫటిక వైలెట్ అనే విషయం ఆలోచించండి మరియు మీరు తెలుపు రంగులో ఉన్న సమాధానాన్ని కనుగొంటారు,
ఇది విబ్గ్యోర్ వైలెట్ నీలిమందు నీలం ఆకుపచ్చ పసుపు నారింజ
ఎరుపు మరియు మేము కొన్ని తెల్లని వస్తువులను ఉంచినట్లయితే బహిర్గతం లేదా ఎక్కువ కాలం పాటు మీరు కొన్ని డస్ట్ డార్ట్ మరియు
ఇతర వస్తువులను కాంతి అతినీలలోహిత కిరణాల వల్ల మరియు కనిపించే పసుపు మరక అభివృద్ధి చెందుతోంది అంటే అభివృద్ధి చెందుతున్న జాతి ఇప్పుడు పసుపు రంగులో ఉంటుంది, దానిని ప్రకాశవంతంగా చేయడానికి మీకు కావాల్సినవి రంగు కాబట్టి పసుపు రంగు యొక్క పరిపూరకరమైన రంగు ఏమిటి,
అది నీలం కాబట్టి నీలి రంగును జోడించడం వలన రాబిన్ బ్లూ లేదా అల్ట్రామెరైన్, అప్పుడు మీరు మరింత ప్రకాశవంతంగా తయారవుతున్నారు
కాబట్టి అది చాలా పూర్తి అవుతుంది eresting ah విషయం eresting ah విషయం నీలిరంగు అనేది ధూళి డార్ట్‌గా ఉండే పసుపు రంగులో

ఉండే తెల్లటి వస్త్రం లేదా ఏదైనా వస్త్రాలు కొద్దిగా పసుపు రంగులో ఉంటాయి కాబట్టి దానిని అణిచివేసేందుకు
దానికి నీలి రంగును ఇచ్చే పరిపూరకరమైన సాంకేతికత రెండవ ప్రశ్నకు నీలిమందు ఎందుకు ఇవ్వకూడదు అనే ప్రశ్న వస్తుంది
మీరు ఇండిగో నిర్మాణాన్ని చూస్తే చాలా సులభం, ఇందులో బెంజోపైరోల్ మరొకటి ఉంది,
డబుల్ బాండ్ డబుల్ బాండ్‌తో కనెక్ట్ చేయబడిన బెంజోపైరోల్ తిప్పడం సాధ్యం కాదు, ఇది పరిమితం చేయబడిన రొటేటెడ్ విషయం
కాబట్టి ఏమి జరుగుతోంది, అది కార్బొనిల్ మరొక పీరియడ్ రింగ్ ద్వారా సుదీర్ఘంగా సంయోగం చేయబడిన ఒక బెంజీన్ రింగ్ మరొక బెంజీన్ రింగ్‌కి ఎలక్ట్రాన్ ప్రవాహం జరుగుతోంది కాబట్టి ఈ పొడవైన ఎలక్ట్రాన్
ప్రవాహం కారణంగా సమ్మేళనం రంగుగా మారుతోంది, నేను ఈ విధంగా చెప్పాను గ్రౌండ్ స్థితి మరియు
ఉత్తేజిత స్థితి మధ్య అంతరాన్ని సంయోగం ద్వారా తగ్గించినట్లయితే మీకు ఏమి తక్కువ కావాలి
ఎలక్ట్రాన్‌ను భూమి నుండి ఉత్తేజిత స్థాయికి తీసుకువెళ్లే శక్తి ఫలితంగా ఏమి జరుగుతుంది ఫ్రీక్వెన్సీ
కూడా le అవుతుంది ss మరియు తరంగదైర్ఘ్యం ఎక్కువగా ఉంటుంది, తరంగదైర్ఘ్యం రంగులో ప్రకాశవంతంగా ఉంటుంది లేదా
రంగు విషయం యొక్క రంగు మరియు తీవ్రత లోతుగా ఉంటుంది ఇలా ఉంటుంది 200 నుండి 400 నానోమీటర్ అతినీలలోహిత
400 నుండి 800 నానోమీటర్ వరకు కనిపించే పరిధి కాబట్టి సంయోజిత సమ్మేళనాలు మరింత సంయోగం చెందడానికి కారణం
రంగులో ఉంటాయి మరియు ఈ మంచి ఉదాహరణలలో ఒకటి
ఇండిగో, ఇది బెంజో పైరోల్ లేదా ఇండోల్ మరొక బెంజో పైరోల్ లేదా ఇండోల్‌ని కలిసి
కనెక్ట్ చేసి అది నీలిరంగులో ఉండే పొడవైన వస్తువుగా మార్చడం మనందరికీ తెలుసు మరియు మేము దానిని ఉపయోగిస్తాము మరియు
ఆ సమయంలో కొన్ని సాహిత్యాలు ఉన్నాయి.
నిల్ ఉద్యమం సమయంలో ప్రచురితమైంది, ముఖ్యంగా బెంగాల్‌లో
ప్రజలు తాము పండించకూడదని నిల్ అని పోరాడుతున్నప్పుడు, వారు ఎక్కువ ఆహారం పండించాలనుకున్నారు, చాలా ఆహ్
సాహిత్యం వెలువడింది మరియు ప్రజలు ఆందోళనకు గురయ్యారు, ఇది ప్రసిద్ధ సాహిత్యాలలో ఒకటి డినో బంధు మిత్రులు నిల్ దర్పణం కూడా.
ఆంగ్లంలో అనువదించబడింది కాబట్టి ఆ యుగం ఇప్పుడు అవసరం లేదు,
సింథటిక్ రసాయన శాస్త్రవేత్తలు దీనిని పరిష్కరించారు కాబట్టి సమస్య పరిష్కరించబడింది p   దీనిని ప్రయోగశాలలో తయారు చేయడం ద్వారా ఇప్పుడు
పరిశ్రమ పట్టణాలలో డిమాండ్‌ను పెంచడానికి ఉత్పత్తి చేస్తోంది మరొక ముఖ్యమైన రంగుల
విషయం పత్రహరితం సాధారణ ప్రశ్న ఏమిటంటే,
మన చుట్టూ ఉన్న మొక్కలు ఎందుకు ఆకుపచ్చ రంగులో కనిపిస్తాయి అనేదానికి సమాధానం చాలా సులభం ఎందుకంటే క్లోరోఫిల్
అయితే ఇది ఆకులకు ఆకుపచ్చ రంగును అందించడమే కాకుండా, ఇది చాలా ముఖ్యమైన పనిని చేస్తుంది మరియు మీరు
క్లోరోఫిల్ యొక్క నిర్మాణాన్ని పరిశీలిస్తే, మీరు నాలుగు పైరోల్ యూనిట్‌లు ఉన్నట్లు కనుగొంటారు
పేలవమైన పైరోల్ యూనిట్ ఒక కుహరాన్ని తయారు చేస్తుందని నేను మొన్న ఒక రోజు చెప్పాను.
మరియు కుహరం లోపల
కుహరం పరిమాణం ప్రకారం,
క్లోరోఫిల్‌లో వలె, అది మెగ్నీషియం రెండు నత్రజని సమయోజనీయ బంధం మరియు
మరో రెండింటిని సమన్వయ సమయోజనీయ బంధం ద్వారా బంధిస్తుంది మరియు అది ఒక టెంప్లేట్‌ను తయారు చేస్తుంది
పైరోల్ యూనిట్లలోని అనేక ఇతర ప్రత్యామ్నాయాలు సమ్మేళనాన్ని నిర్దిష్ట రంగుగా చేస్తాయి, ఈ సందర్భంలో
అది ఆకుపచ్చ రంగులో ఉంటుంది మరియు క్లోరోఫిల్ ముఖ్యమైనది మూలాధారాల నుండి కాంతిని గ్రహించడానికి ఆకులు అందంగా లేదా ఆకుపచ్చ
రంగులో ఉంటాయి, ఇది కార్బన్ డయాక్సైడ్ మరియు నీటిని కార్బోహైడ్రేట్‌గా మారుస్తుంది,
అంటే గ్లూకోజ్ లేదా సుక్రోజ్ మొదలైనవి కాబట్టి చాలా సాధారణ ప్రతిచర్య 6 కార్బన్ డయాక్సైడ్ మరియు 12 నీరు
ప్లస్ ఫోటాన్‌లు సౌర మూలాల నుండి వచ్చే కాంతి.
సజల ద్రావణంలో గ్లూకోజ్ ఫ్రక్టోజ్ మొదలైనవాటిని c ఆరు గం పన్నెండు o సిక్స్‌గా మార్చారు
మరియు ఆక్సిజన్ వాయువు మరియు ఆరు నీటి ద్రవం ఎక్కువ లేదా తక్కువ

సమతుల్య సమీకరణం కాబట్టి కార్బన్ డయాక్సైడ్ మరియు నీటి నుండి కాంతి శక్తి గ్లూకోజ్ ఆక్సిజన్ మరియు
నీటి సహాయంతో నేను ఉత్పత్తి చేయబడుతున్నాను మనం ఎందుకు కార్బోహైడ్రేట్‌ను ఉత్పత్తి చేయలేము అని ఆలోచిస్తున్నాము,
మనకు కార్బన్ డయాక్సైడ్ ఉంది, మనకు నీరు ఉంది, మనకు కాంతి ఉంది శక్తికి సమాధానం ఏమిటంటే, మనలో క్లోరోఫిల్ లేదు,
కాబట్టి క్లోరోఫిల్ కాంతి సహాయంతో కార్బన్ డయాక్సైడ్‌ను కార్బోహైడ్రేట్‌లుగా మార్చడానికి అద్భుతం చేస్తోంది.

ఆ వ్యవస్థలో జీవ ఉత్ప్రేరకం అయిన క్లోరోఫిల్ సౌందర్యం కోసం
మాత్రమే కాకుండా రసాయన పరివర్తన కోసం కూడా ఉపయోగించబడుతుంది a   మరియు ఇది మళ్లీ కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనం కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనంలో ఒక భాగం.
ఒక అమైన్ కాబట్టి స్పష్టంగా నత్రజని
రెండింటినీ హైడ్రోజన్ లేదా ఆల్కైల్ సమూహంతో భర్తీ చేయాలి మరియు r   nh2 యొక్క హైడ్రోజన్‌లో ఒకటి
మరొక r సమూహంతో భర్తీ చేయబడితే ఏమి జరుగుతుందో అది ప్రాథమిక లేదా ఒక డిగ్రీ
అమైన్ రెండు కారణంగా rnh2 అవుతుంది ప్రత్యామ్నాయం ఒక హైడ్రోజన్ పోయింది కాబట్టి అది సెకండరీ అమైన్ అవుతుంది,
అది రెండు డిగ్రీలు అలాగే మూడవ ఆల్కైల్ సమూహం
అక్కడి నుంచి హైడ్రోజన్‌ను కోల్పోవడంతో ప్రవేశిస్తోంది కాబట్టి ఇది తృతీయ అమైన్ అవుతుంది కాబట్టి ప్రైమరీ ఆల్కహాల్ సెకండరీ
ఆల్కహాల్ తృతీయ ఆల్కహాల్ వంటి అమైన్‌లు మళ్లీ మారవచ్చు.
ప్రైమరీ అమైన్ సెకండరీ అమైన్ మరియు తృతీయ
అమైన్ అని వర్గీకరించబడింది, నేను కార్బన్ నైట్రోజన్ సింగిల్ బాండ్ కార్బన్ నైట్రోజన్ డబుల్ బాండ్ కార్బన్ నైట్రోజన్ t గురించి చెప్పాను అలల
బంధిత సమ్మేళనాలు మరియు ఇది ప్రాథమిక ద్వితీయ మరియు తృతీయ అనే మూడు రకాల అమైన్‌లు
కాబట్టి r సమూహం ఆల్కైల్ కానవసరం లేదు ఇది ఆల్కేన్ కావచ్చు ఇది ఆరిల్ కావచ్చు కాబట్టి
ఈ సమ్మేళనాల నామకరణం ప్రాథమిక అమైన్ ద్వితీయ అమైన్ లేదా తృతీయ
సాధారణ అలీఫాటిక్ అమీన్ అనే సాధారణ పేరు కోసం
అమైన్ సమూహంతో ఉన్న ప్రత్యామ్నాయాలను బట్టి అమైన్ మీరు లెక్కించాల్సిన నైట్రోజన్‌పై ఆల్కైల్ సమూహాలకు కొంత వ్యాయామం చేద్దాం
మరియు చివర్లో అమైన్ అనే పదాన్ని జత చేయండి రెండు గ్రూపులు ఉన్నాయని అనుకుందాం.
లేదా
ప్రారంభంలో ముగిసే ఉపసర్గలు అమీన్‌తో మూడు ఆల్కైల్ సమూహాలు ఉన్నాయి, ఆపై
నాలుగు ఆల్కైల్ సమూహాలు ఆపై టెట్రాను ప్రయత్నించండి, కనుక నేను అడిగితే మీరు ఈ సమ్మేళనం పేరును వ్రాయగలరు
అయితే ch three ch two nh ch3   అంటే నైట్రోజన్ వన్ మిథైల్
ఒక ఇథైల్ వన్ హైడ్రోజన్ గ్రూపులు ఉన్నాయి దీనిని మళ్లీ నైట్రోజన్ హైడ్రోజన్ అని పిలవవచ్చు
, కాబట్టి ఇది రెండు డిగ్రీలు ఉండాలి ee ప్రైమరీ కాదు అంటే సెకండరీ
కాబట్టి ప్రజలు దీనిని ఇథైల్ మిథైల్ అమైన్ అని పిలువవచ్చు, ఎందుకంటే e ఆల్ఫాబెట్‌లో
మొదట ఎడమ చేతి వైపు వస్తుంది, అంటే ఈథైల్ గ్రూప్ కుడి వైపు ఉంటుంది, అది
మిథైల్ గ్రూప్ మరియు మొత్తంగా ఇది అమైన్ అయితే అది కాదు ప్రత్యామ్నాయం నైట్రోజన్‌పై ఉందా లేక కార్బన్‌పై ఉందా అని చెప్పండి
మిథైల్ సో n మిథైల్ ఇథనామైన్
ఈ సమ్మేళనం యొక్క మంచి వ్యవస్థ లేదా మంచి పేరు పెట్టడం అలాగే నత్రజని మూడు
మిథైల్ సమూహం ద్వారా భర్తీ చేయబడినప్పుడు అక్కడ ఏమీ మిథైల్ సమూహం కార్బన్ కార్బన్ కార్బన్ అని అర్థం, కాబట్టి ప్రజలు సాధారణంగా
ఈ రకమైన సమ్మేళనాలను ట్రై మిథైల్ అమీన్ అని పిలుస్తారు, ఇది సరైందే
మిథైల్ సమూహాలు ఎక్కడ ఉన్నాయో అది కార్బన్‌పైనా లేదా నైట్రోజన్‌పైనా అని మీరు మళ్లీ చెప్పినట్లయితే, మీరు
దానిని డైమిథైల్ మెథనామైన్‌లో n అని పిలవాలి ఎందుకంటే మిథనాల్ ఇప్పుడు c1   చెవి h2లో ch3 కాబట్టి ఆ nh2తో
రెండు హైడ్రోజన్‌ని రెండు మిథైల్ సమూహంతో భర్తీ చేస్తారు కాబట్టి దీనిని డైమిథైల్ మెథనోమైన్‌లో n అని పిలుస్తారు
కాబట్టి మీరు ముందు వరుసను మరోసారి చదివితే మీరు అమైన్‌తో ప్రారంభించి, ఆ మోనో డై
సిస్టమ్‌కు ముందు మీరు అది ఉపసర్గ అని పెట్టాలి క్రమబద్ధమైన

Dr.Tutor@IITK

పేరు పొడవాటి ఆల్కేన్ పేరు నుండి ఉద్భవించింది, అది upsc జర్నల్ రూల్   పొడవైన గొలుసు ఇది ఉన్న పేరును కనుగొంది
ఆఖరి e అయిన అమైన్‌లను వదలడం ద్వారా మరియు అమైన్ ప్రత్యయాన్ని జోడించడం ద్వారా ఎలా చిన్న ఆల్కైల్ సమూహాన్ని ఇటాలిక్
చేసిన లోకాంట్ ఉపయోగించి చూపినట్లుగా పేర్కొనండి పాఠ్యపుస్తకం నుండి
లేదా ఏదైనా సాహిత్యం నుండి అటువంటి ఉదాహరణ లేదా ఏదైనా సాహిత్యం నుండి మీరు దీన్ని చేయగలరు సరే మేము
ఆల్కైలామైన్ నుండి ఆరిల్ అమైన్   వరకు మేము ఒక అడుగు ముందుకు వేస్తే ఆరిల్ అమైన్‌లోని సుగంధ అమైన్‌లు ఉన్నాయని మనం చూసేదాన్ని
నిన్న నేను ఒక గురించి చెప్పాను n అనిలిన్ మరియు దాని ఉత్పన్నాలు మరియు దానిని
వివిధ ఇతర నిర్మాణాల యొక్క విభిన్న రూపానికి మార్చడం కాబట్టి సుగంధ అమైన్‌లను తరచుగా అనిలిన్ అనిలిన్ యొక్క ఉత్పన్నాలు అని పిలుస్తారు
నైట్రోబెంజీన్ తగ్గింపుపై నైట్రోబెంజీన్ అనిలిన్ ఇస్తుంది మరియు ఈ
అనిలిన్‌ను బెంజీన్ అమైన్ బెంజీన్ అమైన్ అని పిలవాలి.
 ఇ తీసివేయబడింది మరియు
అమీన్ మిథైల్ అనిలిన్‌లో బెంజీన్ అమైన్ బెంజీన్ అమైన్   ఉంచబడింది, ఒకవేళ హైడ్రోజన్‌లో ఒకటి మిథైల్‌తో భర్తీ చేయబడితే
ఈ సమ్మేళనాన్ని మిథైల్‌లో అనిలిన్‌లో నేను ఏమని పిలవాలి
అనిలిన్ చాలా సాధారణ పరిభాషలో మెరుగైన పదం iupac వ్యవస్థ ప్రకారం
n-methyl benzene amine ఎందుకంటే
నైట్రోజన్ వన్ హైడ్రోజన్‌తో బెంజిలమైన్ మాతృ వ్యవస్థగా ఉంటుంది   అనిలిన్‌ని మిథైల్ సమూహం ద్వారా భర్తీ చేయబడుతుంది   అదనపు ప్రత్యేక
సాధారణ పేర్లు r ch3 అయినప్పుడు మీరు దానిని పారా పొజిషన్‌లో   ra ch3 అని పిలవవచ్చు కాబట్టి ప్రజలు
దీనిని పారా టోలుయెన్ అని పిలుస్తారు.
 పారా పొజిషన్‌లో మిథైల్ సమూహంతో టోలున్ బెంజీన్
అని పరిభాషలో అమైన్ సమూహం ఉంది కాబట్టి మీరు sh   ould దీనిని పారా టోల్యూన్ అని పిలవండి ఇవి ట్రివియల్ సిస్టమ్
కానీ చాలా ప్రజాదరణ పొందిన నామవాచకం r ఒక మెథాక్సీ సమూహం och3 అయితే దీనిని పారా అనిసిడిన్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి ఇవి
సమ్మేళనాలకు పేరు పెట్టడంలో కూడా చాలా సాధారణంగా ఉపయోగించబడుతున్నాయి కఠినమైన iupsa వ్యవస్థ మాత్రమే కాకుండా చాలా సాధారణం
మరియు అల్పమైనవి మరియు సహాయకారి అహ్ పదాలు ఇప్పటికీ పారాటోలుడిన్ పారానిసిడిన్ లాగా ఉపయోగించబడుతున్నాయి,
అమైన్‌లు అలీఫాటిక్ మరియు   సుగంధానికి మాత్రమే పరిమితం చేయబడవు , అమైన్ హెటెరోసైక్లిక్ సిస్టమ్‌లో భాగం కావచ్చు అలాగే హెటెరోటామ్
చక్రీయ సమ్మేళనంలో భాగమైన   హెటెరోసైక్లిక్ అమైన్ కొన్ని సాధారణ ఉదాహరణలు పిరిడిన్ పైరోల్ పైపెరిడిన్ మరియు పైరోలిడైన్
పిరిడిన్ మరియు పైపెరిడిన్ ల మధ్య సంబంధం ఏమిటి   ఒకటి
పైపెరిడైన్ మూడు హైడ్రోజన్ బంధాల ద్వారా తొలగించబడిన మూడు డబుల్ బాండ్ల ద్వారా తొలగించబడింది .
  మరియు మీరు పైప్‌లైన్‌ను పిరిడిన్‌కు తయారు చేయాలనుకుంటే,
మీరు ఏమి చేస్తారు డీహైడ్రో చేయవలసి ఉంటుంది హైడ్రోజనేషన్ కోసం జెనెట్ చాలా చక్కని
టెక్నిక్ హైడ్రోజన్ మరియు డీహైడ్రోజనేషన్ కోసం సాధారణంగా సల్ఫర్ సెలీనియం హీటింగ్ లేదా
పల్లాడియం చార్‌కోల్ హీటింగ్ హైడ్రోజన్‌ను తీసివేయడానికి సరిపోతుంది మరియు పల్లాడియం బొగ్గు
హైడ్రోజన్‌ను చాలా తేలికగా గ్రహించగలదు, ఇది ఉత్ప్రేరకానికి సహాయపడుతుంది కాబట్టి ఆక్సీకరణ తగ్గింపు దృగ్విషయం పైప్రిడోమినాను చేస్తుంది.

మరియు వైస్ వెర్సా ఇది రెడాక్స్ సిస్టమ్ అదే విధంగా పైరోల్ అని మనం చూస్తాము అది సంయోజిత
బ్యూటాడిన్ సిస్టమ్ మరియు నైట్రోజన్ అణువు అక్కడ ఉండటం   అది హైడ్రోజన్ అణువుకు జోడించబడాలి కాబట్టి
మీరు ఆ p పాత్రను తగ్గించినప్పుడు nhch డబుల్ 1 c h సింగిల్ బాండ్ chw 1   ch తర్వాత nh   విషయానికి తిరిగి రండి
పైరోలిమాయిడ్‌పై హైడ్రోజన్ ఉండాలి మీరు దాన్ని మళ్లీ తగ్గిస్తే పైరోలైడిన్‌ను

పొందండి, అంటే హైడ్రోజనేటెడ్ పైరోల్‌ను పొందండి కాబట్టి డీహైడ్రోజనేషన్‌పై మళ్లీ పైరోలైటిన్
అప్పుడు అదే మార్గం పైరోల్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది ఇప్పుడు సాధారణంగా లక్షణాలు ఏమిటి
అమైన్‌లలో అమైన్‌లు చాలా ఆసక్తికరమైన సమ్మేళనం అని నేను చెప్పాను
రంగులు వేయడానికి మరియు ఇతర ah ఫంక్షనల్ సమూహ పరివర్తనకు రంగును తయారు చేయడానికి ఉపయోగిస్తారు కాబట్టి
దాని భౌతిక లక్షణాలు కూడా మీరు తెలుసుకోవాలి ఎందుకంటే అమైన్‌లు మధ్యస్తంగా ధ్రువంగా ఉంటాయి ఎందుకంటే rn h2 సమూహం nh2 ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ r మాత్రమే ప్రధానంగా ఆల్కైల్ లేదా ఆరిల్ కాబట్టి ఇది కార్బన్.
 బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్ జత ఉన్న
నత్రజని మధ్యస్థ ధ్రువంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే నత్రజని
కార్బన్ మరియు నైట్రోజన్‌ల మధ్య ఎలక్ట్రాన్‌లను తన వైపుకు లాగగలదు కాబట్టి కార్బన్ మరియు హైడ్రోజన్‌కి సంబంధించిన నత్రజని యొక్క ఎక్కువ ఎలక్ట్రోనెగటివిటీ కారణంగా ఏమి జరుగుతుంది,
ఈ రకమైన దృగ్విషయాలు
ప్రాథమిక అమైన్ మరియు ద్వితీయ అమైన్   నుండి జరుగుతాయి.
 ఒక డిగ్రీ లేదా రెండు డిగ్రీలు అంటే n   h బంధాలను కలిగి ఉండటం అంటే
అవి మరొక ఆసక్తికరమైన ఫీచర్‌లో పాలుపంచుకోగలవు, అంటే మనకు తెలిసిన హైడ్రోజన్ బంధాన్ని
ప్రధానంగా ఫ్లోరిన్ ఆక్సిజన్ నైట్రోజన్ అని పిలుస్తాము.
 దానిని ఈ విధంగా గుర్తుంచుకుంటాము.
 కానీ అనేక ఇతర
అంశాలు కూడా ఇందులో పాల్గొంటాయి.
  హైడ్రోజన్ బంధం అంటే ఆహ్ కూడా కార్బన్ కానీ చాలా తేలికపాటిది కాబట్టి ఫ్లోరిన్
ఆక్సిజన్ నైట్రోజన్ హైలో పాలుపంచుకోగలదు డ్రోజెన్ బంధం కాబట్టి నైట్రోజన్ హైడ్రోజన్‌ని కలిగి ఉన్నప్పుడు
మరియు దాత విషయం దగ్గరగా ఉన్నప్పుడు కాబట్టి ఆ సంబంధాన్ని అంగీకరించవద్దు కాబట్టి
మీరు ట్రీట్‌ను   నీటితో మరిగించినప్పుడు ఏమి జరుగుతుంది, అప్పుడు nh విషయం
హైడ్రోజన్‌తో పరమాణువుగా బంధించబడిందని మీరు కనుగొంటారు.
  నీరు ఒకటి ఇంట్రా మాలిక్యులర్, మరొకటి ఇంటర్ మాలిక్యులర్
కాబట్టి ఇంటర్ మాలిక్యులర్ వల్ల ఏమి జరుగుతుంది ఎందుకంటే ఒక అనిలిన్ అణువు నీటి అణువుల సంఖ్యను తీయడం వలన
దాని పరమాణు బరువు పెరుగుతోంది   మరియు దాని కారణంగా
అనుబంధం ఎక్కువగా జరుగుతోంది బరువు మరియు హైడ్రోజన్ బంధం
ఆ విధంగా సహాయపడుతుంది   అకర్బన రసాయన శాస్త్రానికి చాలా సాధారణమైన ప్రశ్న ఏమిటంటే, సాధారణ పరిస్థితి
హైడ్రోజన్ సల్ఫైడ్ వాయువు అయితే నీరు ద్రవంగా ఉంటుంది సమాధానం ఇది
నీటిలో చాలా సులభంగా జరుగుతుంది మరియు h రెండు లు సహాయపడవు.
 ఆ రకమైన హైడ్రోజన్ బంధంలో
ఇది అంతర పరమాణు హైడ్రోజన్ బంధం   మాలిక్యూల్ మరియు ఇంట్రా మాలిక్యులర్
తర్వాత వచ్చే ఒక విభిన్నమైన విషయం కాబట్టి మీరు డేటాను పరిశీలిస్తే
తృతీయ అంటే   తృతీయ మరియు   అంతర్గత అంత అణుగా ఇంట్రా మాలిక్యులర్
హైడ్రోజన్‌లో బంధనానికి హైడ్రోజన్ బంధాన్ని ఉత్పత్తి చేయగలవో లేదా ఉత్పత్తి చేయగల ఇంట్రా మాలిక్యులర్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తే ఏమవుతుంది.

తక్కువ మాలిక్యులర్ బరువును తయారు చేయడం అంటే నీటిలో కరిగేది ఎలా ఈ టేబుల్‌ని చూడండి మిథైల్
సైక్లోహెక్సేన్ కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం లేదు సైక్లోహెక్సిలమైన్ కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం ఉంది
కానీ బెంజీన్‌కు బదులుగా మధ్య రింగ్ సైక్లోహెక్సేన్ మరియు సైక్లోహెక్సానాల్ ఇక్కడ
కార్బన్ బంధాలు లేవు కానీ కార్బన్ బంధాలు లేవు వాటి పరమాణు బరువు చాలా
దగ్గరగా ఉంది 98 క్యాప్షన్ లేదు మరియు అందుబాటులో ఉంది 161.
5 డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్
ఎందుకు ఈ వ్యత్యాసం మరియు నీటిలో ద్రావణీయత   అలా కరిగిపోతుందని మనకు తెలుసు
అనేది ద్రావణీయతకు చాలా సాధారణ నియమం   కార్బన్ మరియు హైడ్రోజన్ కలిగి ఉన్న మిథైల్ సైక్లోహెక్సేన్ అని మనం చూస్తాము
మరేమీ కాదు ఎక్కువగా సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు కాబట్టి సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు
ఆర్గానిక్ లను ఇష్టపడతాయి ఓల్వెంట్‌లు కాబట్టి ఇది కరగదు సైక్లోహెక్సానాల్ కార్బన్ కార్బన్ వస్తువులను కలిగి ఉంటుంది

కానీ ఆక్సిజన్ అణువు లేదా ఆల్కహాలిక్ సమూహం ఉంది, ఇది హైడ్రోజన్ బంధంలో పాలుపంచుకోగల ధ్రువ సమూహం, కానీ మిథైల్ సైక్లోహెక్సేన్ కాబట్టి దాని ద్రావణీయత తక్కువగా ఉంటుంది అంటే
100 మిల్లీలీటర్‌కు 3.
6 గ్రా గ్రాములు అయితే అనిలిన్ లేదా సైక్లోహెక్సేన్ ఈ నిర్దిష్ట
సందర్భంలో కొద్దిగా కరిగేది అని నా ఉద్దేశ్యం అదే కారణం అది కరిగేలా చేయడంలో సహాయపడే ఇంటర్ మాలిక్యులర్ హైడ్రోజన్ బంధం
మరియు కార్బన్ నైట్రోజన్ బాండ్ అయిన సైక్లోహెక్సైల్ అమైన్‌పై కొన్ని ధ్రువ పాత్రలు వస్తున్నాయి.

అమైన్‌లు వర్సెస్ అమైడ్ అనేవి ఇప్పుడు పోల్చి చూస్తే,
అమైడ్‌లు అమైన్ కంటే చాలా తక్కువగా ఉన్నాయి, అయినప్పటికీ వాటి నిర్మాణ సూత్రాలు రెండూ
నైట్రోజన్‌పై కనిపించని ఒక జత ఎలక్ట్రాన్‌లు ఈ అమైన్ rnh2 అమైడ్ ఆర్కోలో చూడండి
మరియు h2 నైట్రోజన్ ఒంటరి జంటలు చూపబడుతున్నాయి pka కంజుగేట్ యాసిడ్
ఏది ఎక్కువ ప్రాథమికమైనది లేదా ఎక్కువ ఆమ్లమైనది లేదా ఇవన్నీ గుర్తించడానికి చాలా ముఖ్యమైన అంశం
అమైడ్ సున్నా లేదా అమైన్ దాదాపు 10కి కట్టుబడి ఉంటుంది అంటే r ఆల్కైల్ అయినప్పుడు అది ఆల్కలీన్ సైడ్ అని అర్థం
మిథైలమైన్ లేదా ఇథైలమైన్ అని చెప్పాలంటే ఈ pka సంయోగ యాసిడ్ 10కి దగ్గరగా ఎందుకు ఉంటుంది అంటే
సమాధానం అమైడ్ యొక్క మూల బలం తగ్గింది ఇది ఒక nh2 సమూహాన్ని కలిగి ఉన్నప్పటికీ, అమైన్ కూడా nh2 సమూహాన్ని కలిగి ఉంటుంది,
అయితే nh2 అనేది కార్బొనిల్ మరియు అమైన్
కలిసి అమైడ్ కార్బమైడ్ బీటా అని పిలువబడే ఒక కార్బొనిల్ సమూహం ద్వారా వస్తుంది మరియు దాని
కారణంగా అమైడ్ విషయంలో నత్రజని ఒంటరి జంట వస్తుంది ఒక కార్బన్ నైట్రోజన్ డబుల్ బాండ్ చేయడానికి మరియు అదే
సమయంలో కార్బన్ ఆక్సిజన్ డబుల్ బాండ్ సింగిల్ బాండ్‌గా మార్చబడుతోంది, అంటే
ఎలక్ట్రాన్ లేదా ప్రతిధ్వని యొక్క డీలోకలైజేషన్ జరుగుతోందని అర్థం కాబట్టి సమాధానం అమైడ్‌ల బేస్ స్ట్రెంగ్త్ తగ్గడం అనే సమాధానం
రెండూ చాలా స్పష్టంగా వివరించబడ్డాయి.
ప్రతిధ్వని మరియు ప్రేరక ప్రభావం ఆరిల్ అమైన్‌తో ఉంటుంది కాబట్టి
ప్రేరక ప్రభావం అంటే r సమూహం ఉన్నప్పుడు అంటే ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రతను నెట్టివేసే ఎలక్ట్రాన్
పెరుగుతుంది మరియు నేను మీకు చెప్పినట్లు ప్రతిధ్వని ప్రభావం నత్రజని ఒంటరి జత ఇప్పుడు
అమైడ్‌లో లేదు అది కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం సహాయంతో డీలోకలైజేషన్ ద్వారా ఆక్సిజన్ అణువుకు వెళుతుంది కాబట్టి కార్బన్
నైట్రోజన్ సింగిల్ బాండ్ రెట్టింపు మరియు కార్బన్ ఆక్సిజన్ డబుల్ బాండ్ సింగిల్‌గా మరియు ఛార్జ్
విభజన జరుగుతోంది మరియు ఆక్సిజన్ నెగెటివ్ చార్జ్‌ని ఉంచుతుంది కాబట్టి
అమైడ్‌లు చాలా బలహీనమైన దశ లేదా అమైన్ హాఫ్‌మన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ కంటే ఇది మీరు అధ్యయనం చేసిన విషయం
ఎందుకంటే నేను అమైడ్ మరియు అమైన్ అని చెప్పినప్పుడు ఒక ప్రశ్న వస్తే మీరు మార్చగలరా
అమైన్‌ను మైట్‌గా మార్చవచ్చు లేదా మీరు అమైడ్‌ను అమైన్‌గా మార్చగలరా ప్రారంభించారు మరియు అనేక పద్ధతులు ఉన్నాయి ఎందుకంటే
మీరు అమైడ్‌ను హైడ్రోలైజ్ చేస్తే సంబంధిత కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ అమ్మోనియం
సాల్ట్‌గా తయారవుతుంది.
అదే విధంగా అది అమైడ్ అయితే,
మీరు కార్బన్ ఆక్సిజన్ బంధాన్ని ఎలా తొలగించగలరు మరియు rr మరియు n లను కలిపి ఎలా చేయవచ్చు
me హాఫ్‌మన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ చాలా ప్రజాదరణ
పొందింది అంటే ప్రైమరీ అమైడ్స్ ప్రైమరీ అమైడ్‌ల నుండి అమైన్‌లు కార్బొనిల్ సమూహం కోల్పోవడం ద్వారా అమైన్‌లుగా మార్చబడతాయి,
r మరియు nh రెండు మధ్య మధ్య కో ని
x రెండు మరియు సోడియం సహాయంతో తొలగించాలని నేను మీకు చెప్పాను.
హైడ్రాక్సైడ్ అంటే x టూ ఎక్కువగా బ్రోమిన్ మరియు క్లోరిన్ అయితే ఇతర హాలోజన్‌లు
చేయగలవు కానీ బ్రోమిన్ మరియు క్లోరిన్ మెరుగైన ఫలితాన్ని ఇస్తుంది కాబట్టి ఏమి జరుగుతుందో అది rnh2ని ఉత్పత్తి చేస్తుంది మరియు
మధ్య కార్బన్‌ను సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు సహాయంతో సోడియం కార్బోనేట్‌గా మార్చడం జరుగుతుంది

సోడియం బ్రోమైడ్‌ను తయారు చేసే అదనపు బ్రోమిన్ లేదా క్లోరిన్ కాబట్టి ఈ
వాస్తవ మూలకాన్ని హాఫ్‌మ్యాన్ రీఅరేంజ్‌మెంట్ వన్ డిగ్రీ అమైడ్ అని పిలుస్తారు, ఇది ఒక డిగ్రీ అమైన్‌ను అందిస్తుంది,
ఇది ప్రైమరీ అమైన్‌గా ఉంటుంది.
నా ప్రైమరీ అమైడ్ ప్రైమరీ అమైన్‌ను ఇస్తుంది
ఏదైనా మార్పిడి లేదా మార్చడం లేదా సెకండరీకి పునర్వ్యవస్థీకరించడం గురించి ఎలాంటి సందేహం లేదు లేదా తృతీయ ఈ
ప్రతిచర్యలు కార్బన్ గొలుసును తగ్గించడానికి ఉపయోగపడతాయని మనకు తెలుసు, హోమోలాగస్ సిరీస్‌లో మనం
rnh2 అని చెప్పడాన్ని ఎలా పెంచుకోవాలో అనుకుంటే, మేము కొన్ని సహా చాలా సులభమైన ప్రతిచర్యను ఉంచాలి అంటే
ప్రత్యామ్నాయం మరియు నైట్రోజన్‌ని చేయడం న్యూక్లియోఫిలిక్ కో ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ రియాక్షన్
నేను మీకు చాలా సులభమైన ప్రశ్న చెబుతాను అనిలిన్ అసిటోన్
లైట్‌కు బేస్ సహాయంతో మీరు అనిలిన్‌ను n మైనస్ తో సంబంధిత ch 3 c
o గ్రూప్‌తో h 3 సోషల్ కాబట్టి సింపుల్ sn 2 రియాక్షన్‌గా ఎలా తయారు చేయవచ్చు మీరు n
hcoch 3ని పొందుతారు కాబట్టి అసిటోన్ నుండి అసిటోన్ గ్లైడ్‌కు ఈ రకమైన ప్రతిచర్యలు చాలా ముఖ్యమైనవి, ఇది అమైడ్ నుండి కార్బన్ అణువుల సంఖ్యను కనిష్ఠంగా తగ్గించడం ద్వారా
అమైన్‌గా మార్చబడుతుంది అని నేను చెప్పాను.

అమైన్ అనేది ముఖ్యంగా
అరిలామైన్‌ని డయాజో సమ్మేళనంగా మార్చడం మరియు నేను సోడియం నైట్రేట్ మరియు హైడ్రోక్లోరిక్
యాసిడ్ తక్కువ ఉష్ణోగ్రతలో సున్నా నుండి ఐదు డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ వద్ద ఉంటాయని కూడా చెప్పాను e ఆరిల్ అమైన్‌ను ఆరిల్
డిగోనియం సమ్మేళనంగా మారుస్తుంది మరియు కుప్రస్ ఆక్సైడ్‌తో కూడిన ఈ ఆరిల్ డయాగోనియం సమ్మేళనం సాధారణ ప్రతిచర్య c
ox మరియు hx అని చెప్పబడింది, దీనిని శాండ్ మెయిజర్ రియాక్షన్ అని పిలుస్తారు కానీ మీరు అలా చేస్తే కుప్రస్ ఆక్సైడ్ లేదా కుప్రిక్ అయాన్
నీటి సమక్షంలో కొద్దిగా లభిస్తుంది ఫినాల్ క్యూప్రెస్ హాలైడ్ మీకు ఆరిల్ హాలైడ్ హాలైడ్ లభిస్తుంది
బ్రోమిన్ క్లోరిన్ అయోడిన్ మొదలైనవి కావచ్చు q ప్లస్ సైనైడ్ మీకు ఆరిల్ నైట్రిల్ లభిస్తుంది, అంటే c
nki అయోడైడ్‌కు చేరుకుంటుంది, ఎందుకంటే ఈ అన్ని రకాల కార్యాచరణ లేదా ఫంక్షనల్
గ్రూప్‌ల సంఖ్యను ఆరిలమైన్‌ను డిజిటలైజ్ చేయడానికి ఈ వేవ్ ద్వారా పరిచయం చేయవచ్చు.

ఫ్లోరోబోరిక్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేయడం వలన మీరు ఫ్లోరైడ్‌తో చాలా కష్టపడతారు
లేకపోతే ఫాస్పరస్ యాసిడ్‌తో గాలి ఎఫ్‌తో h3 po2 మీరు సాధారణ బెంజీన్‌ను పొందుతారు, ఇది చాలా
సాధారణ ప్రశ్న , హైడ్రోజన్‌లోని నత్రజనిని పూర్తిగా ఎలా తొలగించవచ్చు
చాలా సులభమైన సమాధానం హైపోఫాస్పరస్ ఆమ్లం h3po2 ఆ ప్రోటాన్‌ను అర్థ్ ఇవ్వడానికి ఇస్తుంది కాబట్టి
ఇవి ఆరిల్ డయాగన్‌ని మార్చడానికి కొన్ని సాధారణ సాంకేతికత సంబంధిత ప్రత్యామ్నాయ సమ్మేళనాలకు అల్ ఉప్పు
ఇది ఫంక్షనల్ గ్రూప్ ఫినాలిక్ నుండి మొదలవుతుంది, ఇది హాలైడ్
నైట్రైల్ అయోడైడ్ ఫ్లోరైడ్ హైడ్రోజన్ మొదలైనవి సరే కొంత జీవసంబంధమైన ప్రాముఖ్యత
ప్రతిసారీ మనం ఏమి చేస్తున్నామో చూడడానికి ప్రతిసారీ చూడవలసి ఉంటుంది
.
జీవసంబంధ వ్యవస్థలో రోజువారీ జీవితంలో కూడా
ఎవరైనా మిమ్మల్ని అరో అంటే ముఖ్యమా లేదా బయోలాజికల్ ఫీల్డ్‌లో అలిఫాటిక్ అమైన్‌లు ముఖ్యమా అని అడిగినప్పుడు
సమాధానం చాలా ఎక్కువ ఎందుకంటే మీరు ఉదయం నుండి సాయంత్రం వరకు ఎన్ని ఆహ్
ఆరిల్ అమైన్ డెరివేటివ్‌లు ఉపయోగిస్తున్నారు లేదా మీకు తెలుసు ఒక సాధారణ సమాధానం రెండు ఫినైల్ ఇథైల్ అమైన్
మీరు బెంజీన్ రింగ్‌ను ప్రత్యామ్నాయాలు h two c h రెండు nh రెండు అని పిలుస్తారు, దీనిని ఒక స్థానం అని పిలవాలి
నత్రజని పక్కన ఉంటుంది రెండు స్థానం తదుపరి కార్బన్ బెంజీన్ రింగ్ జోడించబడి ఉంటుంది
కాబట్టి ఇది రెండు ఫినైల్ ఇథైల్ అమైన్ చాలా ముఖ్యమైన సమ్మేళనం మరియు ఈ రెండు ఫినైథైలమైన్
ఒక స్థానం మిథైల్ మరియు ద్వారా భర్తీ చేయబడుతుంది హైడ్రోజన్‌ని చూడండి మరియు మేము
ఈ సందర్భంలో మిథైల్ మరియు హైడ్రోజన్‌ను ఉంచినట్లయితే మీరు చాలా జాగ్రత్తగా చూడండి మిథైల్ విరిగిన బంధంతో ఉంటుంది,
దీనిని ఆల్ఫా బాండ్ అంటారు, అంటే విమానం దిగువన మరియు హైడ్రోజన్ మందపాటి బంధం, అంటే బీటా బంధం

Prutor@IITK

అంటే విమానం పైన మరియు ప్లేన్ బాండ్స్‌లో ఉన్న ఇతర రెండు బంధాలు కార్బన్ కార్బన్ మరియు కార్బన్ నైట్రోజన్ కాబట్టి ఒక sp త్రీ హైబ్రిడైజ్ అన్ని సమయాలను చూస్తుంది ఇది సాధారణ టెట్రాహెడ్రాన్ రెండు ఒకటి పైకి క్రిందికి ఉంటుంది మరియు రెండు   ప్లేన్ బాండ్‌లలో సమతలంలో ఉంటాయి విమానం పైన మందపాటి గీతలతో మరియు విమానం దిగువన విరిగిన పంక్తులతో సాధారణ పంక్తులలో వ్రాయబడుతున్నాయి, కాబట్టి
ఇవి సాంకేతికత మరియు యాంఫేటమిన్ అనేది అమితమైన రీడింగ్ డెరివేటివ్ బెంచ్ రీడీమ్, అంటే ఈ రకమైన సమ్మేళనం ఔషధ విలువను కలిగి ఉండటం కూడా చాలా ముఖ్యం కాబట్టి ఇది సమ్మేళనాల రకాలు అనేవి చిరల్ చిరాలిటీ అనేది చాలా ముఖ్యమైనది.

నాలుగు వేర్వేరు సమూహాలను కలిగి ఉండే కార్బన్ ఉన్నప్పుడు –   మిర్రర్ ఇమేజ్ యొక్క మిర్రర్ ఇమేజ్‌ని తీసుకుని, ఆ మిర్రర్ ఇమేజ్‌ని తీసుకుని, సూపర్‌పోజ్ చేయని దానిని సూపర్‌పోజ్ చేయని పై సూపర్‌పోజ్ చేయండి మేము ఈ రెండు ఐసోమర్‌లను ఎన్‌యాంటియోమర్‌గా పిలుస్తాము కాబట్టి సూపర్‌పోజబుల్ మిర్రర్ ఇమేజ్ రిలేషన్‌షిప్‌ను ఎన్‌యాంటియోమర్ అంటారు కానీ ఈ దశలో నేను మీకు చెబుతున్న ఒక పరిమితి షరతు అది మొత్తం నాలుగు వేర్వేరు సమూహాలు అయి ఉండాలి మరియు ఈ ఆల్ఫా బీటా విషయాలు బంధాన్ని పరిష్కరించడానికి చాలా ముఖ్యమైనవి ఒక సమూహం
విమానం క్రింద మరొక విమానం పైన మరొకటి మరియు మిగిలిన రెండు ప్లేన్‌లో ఉన్నాయి
ఇక్కడ హైడ్రోజన్
మరియు హైడ్రాక్సీ సమూహాలు కూడా ఉన్నాయి మరియు మీకు nhr అనే అమైన్ ఉంది, అంటే అనేక హార్మోన్లు స్టెరాయిడ్‌లు మరియు ఇతర ఉత్పన్నాలు హిస్టామిన్ డోపమైన్ ఈ సమ్మేళనాలన్నీ అమైన్ ఉత్పన్నం కాబట్టి అవును సమాధానం ముఖ్యమైనది అమైన్‌లు జీవసంబంధ కార్యకలాపాలు కలిగి ఉంటాయి మరియు ఇది చాలా ముఖ్యమైనది.
  మరొక ఉదాహరణ సెరోటోనిన్ మరియు మనకు ఇది విటమిన్లలో మాత్రమే కాదు,
ఇది కీలకమైన శక్తి ఇ ఆఫ్ లైఫ్   పిరిడాక్సిన్ అనేది విటమిన్ బి6, ఇక్కడ మనకు
నత్రజని కూడా ఉంటుంది లేదా నికోటినిక్ యాసిడ్ ఉన్న
చోట పిరిడిన్ మోయిటీలో నత్రజని ఉంటుంది మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహంలో మూడు కార్బాక్సీ పిరిడైన్ యాంటీ హిస్టామిన్ మూడు స్థానాల్లో ఉంటుంది, ఇది అలెర్జీని కలిగిస్తుంది హిస్టమిన్ స్రవించడం వల్ల ప్రజలకు అలెర్జీ వస్తుంది
కాబట్టి అది యాంటీ   హిస్టమైన్‌లను ఎలా నివారించాలి కాబట్టి యాంటిహిస్టామైన్‌లు కూడా
అందుబాటులో ఉన్నాయి మరియు హిస్టామిన్ ఆల్కైల్ అమైన్ ch2 h2 nh2 తప్ప మరొకటి కాదు, అయితే ఇది పైరోల్ యూనిట్‌లో ఉంటుంది.
  రింగ్ మరియు నిర్మాణాత్మక లక్షణాలు మరియు జీవసంబంధ కార్యకలాపాల ఆధారంగా అనేక ఇతర ఉదాహరణలు ఉన్నాయి
కాబట్టి   సుదీర్ఘ కథనాన్ని క్లుప్తంగా చేయడానికి నేను అవును అలిఫాటిక్
మరియు సుగంధ అమైన్‌లు జీవ వ్యవస్థకు చాలా ముఖ్యమైనవి అని చెప్పగలను ఇది కేవలం కొన్ని ఉదాహరణ మాత్రమే కాదు
.
 విపరీతమైన ఔషధ విలువ
కలిగిన సమ్మేళనాలు ఉపయోగించబడుతున్నాయి, కాబట్టి అమైన్‌లు సేంద్రీయ సమ్మేళనాలలో చాలా ముఖ్యమైన తరగతి.
 కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం ఉన్న చోట
, నేను ప్రారంభించిన అమైన్‌ను ఎలా సంశ్లేషణ చేయాలి , ఎందుకంటే కార్బన్ నైట్రోజన్
బంధం ఇతర ప్రత్యామ్నాయంగా హైడ్రోజన్ లేదా ఆక్సిజన్‌ను
ఉంచాల్సి ఉంటుంది.

మీరు అమ్మోనియం   సాల్ట్‌గా ఉన్న ఉప్పును పొందడం ఏమి అవుతుంది ప్రైమరీ
అమైన్‌లో అమ్మోనియాకు బదులుగా మీరు rnh2ని తీసుకోవచ్చు, తద్వారా మీరు ప్రత్యామ్నాయ అమైన్‌ను పొందవచ్చు, అలాగే ప్రతిచర్య
సజల లేదా ఆల్కహాలిక్ ద్రావణంలో కూడా నిర్వహించబడవచ్చు, ఎందుకంటే ప్రతిచర్య యొక్క వేడిని
తగ్గించడానికి మరియు భాగాలను మెరుగ్గా కలపడానికి ద్రావకం అవసరం.
 కాబట్టి ద్రావకం విపరీతంగా చెప్పబడింది
తగిన ఉష్ణోగ్రతను నియంత్రించడమే కాకుండా   కాంపోనెంట్‌ను సరైన పద్ధతిలో కలపాలి, ఆపై

Plutor@IITK

నీరు లేదా ఇథనాల్ చాలా సాధారణ ద్రావకం ఉపయోగించబడుతుంది మరియు అమ్మోనియం హైడ్రాక్సైడ్ అయిన అమ్మోనియా యొక్క
ద్రావణం కూడా అందుబాటులో ఉంది, కాబట్టి అన్ని సాధారణ నిర్మాణ పరిమితిని
సాధారణ sn2 రకం ప్రతిచర్య ద్వారా పరిష్కరించవచ్చు   అంటే ప్రాథమిక ఆల్కైల్ హాలైడ్ వన్ డిగ్రీ
అమ్మోనియాతో చికిత్స చేయబడిన ప్రత్యామ్నాయం ఏమిటి బ్రోమిన్
ప్రత్యామ్నాయంగా nh3 ప్లస్ మరియు br మైనస్‌తో భర్తీ చేయబడింది, కాబట్టి ఇది బ్యూటైల్ అమ్మోనియం బ్రోమైడ్ అయితే తృతీయ
ఇది చాలా ముఖ్యమైన ప్రశ్న, తృతీయ బ్రోమైడ్‌ను అమ్మోనియాతో చికిత్స చేసినప్పుడు
మీరు ఐసో బ్యూటీ నో అమైన్ ఉత్పత్తి చేయబడదు ఎందుకు ఇస్తున్నాను
ప్రాథమిక ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్   అమ్మోనియాతో చికిత్స చేయబడినప్పుడు మీకు
బ్యూటైల్ అమ్మోనియం బ్రోమైడ్
లభిస్తుంది ఐసోబుటీన్ ఒక సాధారణ కార్బన్ హైడ్రోజన్ సమ్మేళనం కాదు నత్రజని లేదు బ్రోమిన్ వల్ల ఇది ఎందుకు
జరుగుతోంది మొదటి సందర్భంలో ఈ కార్బన్‌పై స్టెరిక్ ఫ్యాక్టర్ అనేది న్యూక్లియోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య,
ఆ రకమైన న్యూక్లియోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయం   రియాక్షన్ చేయడానికి రెండవ సందర్భంలో స్టెరిక్ కారకం పాత్ర పోషిస్తోంది
అంటే స్టెరిక్ ఫ్యాక్టర్ మూడు మిథైల్ గ్రూపులు దానం చేసిన   ఎలక్ట్రాన్‌ను జోడించిన కార్బన్‌కు దానం చేస్తుంది
బ్రోమిన్ ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరగడానికి   స్టెరిక్ బల్క్‌లు పెరగడం
వల్ల న్యూక్లియోఫైల్‌ను బ్రోమిన్ పరమాణువుకు ఎదురుగా అమ్మోనియా వచ్చే విధానాన్ని ఆపుతుంది, కాబట్టి
అది ఏమి చేస్తుంది అంటే మిథైల్ గుంపులు అయిన ఈ కార్బన్ పరమాణువులోని ఏదైనా హైడ్రోజన్‌ని
చాలా సులభంగా తీయవచ్చు.
 స్థిరంగా నిరోధించబడదు మరియు అదే సమయంలో బ్రోమిన్‌ను విసిరేయండి
కాబట్టి ప్రతిచర్యలో రెండు పరమాణువులు లేదా సమూహాలు సిస్టమ్‌ను విడిచిపెట్టినప్పుడు   మేము ఆ రకమైన ప్రతిచర్య
అని పిలుస్తాము   అదే కార్బన్‌తో జతచేయబడి ఉంటే అది నిర్మూలన చర్య అవుతుంది.

ఎలిమినేషన్ అవి రెండో కార్బన్ సెకను నుండి ఒక కార్బన్ సెకను నుండి తదుపరి కార్బన్‌కు జోడించబడితే మేము
ఆ రకం i అని పిలుస్తాము sa బీటా ఎలిమినేషన్ కాబట్టి ఆ విధంగా గామా డెల్టా ఎలిమినేషన్ రియాక్షన్
పొందవచ్చు కాబట్టి మొదటి సందర్భంలో ఇది ప్రత్యామ్నాయం   రెండవ సందర్భంలో ఇది ఎలిమినేషన్ కాబట్టి తృతీయ బ్యూటిల్ నుండి
దీన్ని చేయడానికి చాలా ముఖ్యమైన మరియు చాలా మంచి మార్గం అంటే మీకు కావాలంటే
అమ్మోనియాతో నేను మీన్ చేయాలనుకుంటున్నావు   అందుకు కారణం ఎలిమినేషన్ చాలా ముఖ్యమైన పదమైన అమైడ్
యొక్క ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య జలవిశ్లేషణను ఆపడానికి చాలా వేగంగా
ఉంటుంది అంటే కార్బాక్సమైడ్ అమైడ్‌లు   కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ నుండి ఉద్భవించాయి అని నేను మిమ్మల్ని అడిగితే చెప్పండి మీరు
బెంజమినైట్ సి ఆరు గం ఐదు కాన్ల్ రెండు తయారు చేస్తారు మీ సమాధానం   నేను వాణిజ్యపరంగా లభించే కార్బాక్సిలిక్
యాసిడ్ బెంజోయిక్ యాసిడ్‌ని తీసుకుంటాను,
దానిని   మూ*+ థర్మల్ క్లోరైడ్ థర్మల్ క్లోరైడ్ క్లోరైడ్‌తో బెంజాయిల్
క్లోరైడ్‌గా, * n ఫినైల్ బెంజమైడ్‌ని మీరు తీసుకుంటే, రెండు వైపులా రెండు
బెంజీన్ వలయాలు ఉంటాయి మరియు నీరు ఉన్నట్లయితే hclతో హైడ్రోలైజ్
చేయాలి.
 అక్కడ దానిని వేడి చేసి మీరు సంబంధిత ఆరిల్ అమైన్ ఉప్పును పొందుతారు,
అది సి సిక్స్ హెచ్ ఫైవ్ ఎన్‌హెచ్ 3 ప్లస్ మరియు బెంజోయిక్ యాసిడ్   అంటే మీరు పొందుతున్నది ప్రారంభ పదార్థం నుండి మీరు
పొందుతున్నారు అంటే ఎన్‌హెచ్ 3 మరియు ఇతరమైనవి ఉచిత కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం అయితే
యాసిడ్‌కు బదులుగా జలవిశ్లేషణ నీటి సమక్షంలో h మైనస్ ఉన్న బేస్ సహాయంతో మరియు వేడి చేయడం
ఏదైనా కాంతిని బెంచ్ చేయడం వల్ల ఇది ఏదైనా లింక్‌గా మార్చబడుతుంది   ఎందుకంటే ఇది
ప్రాథమిక మాధ్యమంలో ఉప్పును ఉత్పత్తి చేయదు అయితే బెంజోయిక్ యాసిడ్
మొదటి సందర్భంలో ఉన్నది బెంజోయేట్‌గా మార్చబడుతుంది   ఎందుకంటే బేస్ ఆమ్లం
ప్రోటాన్ కోహ్‌ని ఎసిడిక్ ప్రోటాన్‌ని తీసుకుంటుంది అదే విధంగా చాలా ముఖ్యమైనది ఆహ్ నేను చెప్పాలి
ఈ ఆల్ఫోనామైడ్   విషయం నుండి వచ్చిన యాంటీబయాటిక్స్ కాబట్టి సల్ఫోనామైడ్‌లు చాలా ముఖ్యమైనవి కార్బాక్సమైడ్
కంటే సల్ఫోనామైడ్‌లు చాలా నెమ్మదిగా హైడ్రోలైజ్ చేసే సేంద్రీయ కెమిస్ట్రీ ఫీల్డ్
అయితే ఇది చాలా ఆసక్తికరమైన విషయం.

dic
పరిస్థితి ఇది కార్బాక్సమైడ్ కంటే నెమ్మదిగా జలవిశ్లేషణ చెందుతుంది, అయితే ఆమ్ల స్థితిలో జలవిశ్లేషణ జరుగుతుంది,
ఇవి చాలా ముఖ్యమైన ప్రశ్న ప్రాథమిక పరిస్థితిలో
ఆమ్ల ఆమ్ల హైడ్రోజన్ నుండి ఉత్పన్నమైన అయాన్ వేగంగా ఏర్పడటం,
నత్రజనితో జతచేయబడిన హైడ్రోజన్ అణువు ఆమ్లంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఎంచుకోవచ్చు బేస్ ద్వారా చాలా సులభంగా అప్
న్యూక్లియోఫిలిక్ దాడిని నిరోధిస్తుంది మరియు జలవిశ్లేషణ ఈ rnh కాబట్టి ఆ హైడ్రోజన్‌లోని రెండు ఆర్ప్కా హెచ్‌సిఎల్
వాటర్ హీట్‌తో పదికి దగ్గరగా ఉంటుంది మీకు ఆర్ఎన్‌హెచ్ త్రీ ప్లస్ మరియు ఆర్సో త్రీ హెచ్
వస్తుంది అంటే ఆర్సో 3 గం భాగం ఆ నైట్రోజన్‌ని ఉంచడం లేదు అని అర్థం నైట్రోజన్‌ని తీయడం
అయితే మీరు క్షార మాధ్యమంలో చేస్తున్నప్పుడు యాసిడ్‌ని బేస్‌గా లేదా బేస్ 2 యాసిడ్‌గా మార్చడం
వల్ల ఉత్పత్తిలో విపరీతమైన వ్యత్యాసాన్ని మీరు హెచ్‌సిఎల్‌లో చేస్తున్నప్పుడు మీరు rn పొందుతున్నారు మూడు తో పాటు మూడు గం.
మునుపటి సందర్భంలో మీరు చేస్తున్నప్పుడు, నీటిలో మరియు వేడిలో మైనస్
మీరు పొందుతున్న వాటిని మీరు పెంచుతున్నారు ఎందుకు ఈ s రకం so2 గాలి ఎందుకు ఈ రకమైన
విషయం చాలా ప్రత్యేకమైనది సమాధానం సల్ఫోనిల్ డబుల్ బాండ్ o ఇది నత్రజని యొక్క ఎలక్ట్రాన్ జతను ఆక్సిజన్‌కు డీలోకలైజ్ చేయగలదు, ఇది
ఒక ఆక్సిజన్ మాత్రమే కాదు పైభాగంలో లేదా దిగువన రెండు ఆక్సిజన్ ఉంటుంది మరియు మేము
వ్రాయవచ్చు ఈ విధంగా అనేక ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం కాబట్టి ఇది జలవిశ్లేషణను నిరోధిస్తుంది ఎందుకంటే
ప్రతిధ్వని మరింత ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం మరింత స్థిరత్వం మరియు మరింత స్థిరమైన
స్థిరత్వం ఉన్నప్పుడు సమ్మేళనాల రియాక్టివిటీ తక్కువగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది
ప్రతిధ్వని స్థిరీకరణ కారణంగా జలవిశ్లేషణను నిరోధిస్తుంది కాబట్టి చాలా మంచి ప్రశ్న సల్ఫోనామైడ్‌లు హైడ్రోలైజ్ చేస్తాయి
కార్బాక్సమైడ్‌ల కంటే నెమ్మదిగా ఎందుకు కానీ ఆమ్ల పరిస్థితిలో ఈ జలవిశ్లేషణ సాధ్యమవుతుంది,
మళ్లీ ఎందుకు సమాధానం చాలా చక్కగా ఇవ్వబడింది మీరు h మైనస్‌తో చికిత్స చేస్తే
, నత్రజనిపై ప్రతికూల చార్జ్ ఉన్న ఈ నత్రజని అయాన్
రెండు ఆక్సిజన్ పరమాణువులకు డీలోకలైజ్ చేయబడి సంబంధిత అయాన్‌ను పొందుతుంది.
సల్ఫోనిల్ సమూహం మరియు
మనకు సుష్ట ఫలితాన్ని కలిగి ఉన్నట్లయితే మరొక ముఖ్యమైన లక్షణం నిర్మాణం దాని
సహకారం గరిష్టంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే
మీరు రెండు సుష్ట ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడు మరింత ప్రాధాన్యతనిచ్చే శక్తివంతంగా మేము చూడలేము
రెసొనెన్స్ హైబ్రిడ్ వైపు దాని సహకారం
ఐదు లేదా ఆరు చార్జ్ వేరు చేయబడిన ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని చెప్పడం కంటే చాలా ఎక్కువ,
ఎందుకంటే సమరూపత అణువును స్థిరీకరిస్తుంది.

కొకైన్‌ని మీరు ఎక్కడైనా చూశారా లేదా పేరు మీకు తెలుసా అని అడిగితే,
అది కోకా ఆకులను మొదటిసారిగా ఆపరేషన్ ప్రయోజనం కోసం మత్తుమందుగా ఉపయోగించబడింది, కానీ ఇప్పుడు ప్రజలు
కూడా ఉపయోగిస్తున్నారు ఇది చెడు ఉపయోగం కానీ ఇది
టెట్రాడాక్సిన్ కంటే తక్కువ అనుబంధం మరియు నిర్దిష్టతతో సోడియం ప్లస్ ఛానెల్‌లను బ్లాక్ చేస్తుంది కాబట్టి ఇది ఇతర ఔషధాలకు
ప్రత్యామ్నాయం ప్లస్ పాయింట్ మరియు ఇది కొన్ని పువ్వుల నుండి వస్తోంది మరియు నిర్మాణాన్ని చూడండి.

సమ్మేళనం రకం ముఖ్యమైనది మరియు నేను ఈ విషయాన్ని ఎందుకు తీసుకున్నాను ఔషధ విలువ కలిగిన ఈ రకమైన సమ్మేళనాన్ని నేను
చెప్పాలి బాన్ నైట్రోజన్ బంధం మరియు చాలా అందమైన నిర్మాణం ఒక
వైపు కూచ్ త్రీ, ఇది ఈస్టర్ గ్రూప్ మరొకటి ఒకోక్ సిక్స్ హెచ్ ఐదు, ఇది
రివర్స్ డైరెక్షన్‌లో కూడా ఈస్టర్ ఉంటుంది కాబట్టి ఆ రకమైన వస్తువులో ఏడుగురు సభ్యుల
రింగ్ మరియు కార్బన్ కార్బన్ బ్రిడ్జింగ్ ద్వారా సహాయం ఉంటుంది నత్రజని యొక్క
మూడవ ప్రత్యామ్నాయం నత్రజని మిథైల్ కొకైన్ మరియు ఈ రకమైన సమ్మేళనాన్ని
ఆల్కలాయిడ్‌గా వర్గీకరించాలి, ఎందుకంటే ఆల్కలీ వంటి ప్రకృతి నత్రజని కలిగిన సమ్మేళనం
మొక్కల నుండి ఔషధ విలువను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఈ విషయాలన్నీ పూర్తిగా సంతృప్తి చెందాయి

Prutor@IITK

కాబట్టి సమ్మేళనం అంటారు ఆల్కలాయిడ్ కొంత ఔషధ విలువను కలిగి ఉంది, ఇది మరొక ఆసక్తికరమైన లక్షణం, ఓ ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్ కూడా జీవశాస్త్రవేత్తలతో సహకరిస్తారు, ఈ రోజుల్లో ప్రజలు అనారోగ్యంతో లేదా అనారోగ్యంతో బాధపడుతున్నప్పుడు బ్యాక్టీరియా లేదా వైరల్ ఇన్ఫెక్షన్ గురించి మాట్లాడుతారు
నేను సాహిత్యం నుండి తీసిన కొన్ని చిత్రాలు మరియు మేము
మీకు వైరల్ ఇన్ఫెక్షన్ సోకితే యాంటీబయాటిక్స్ తీసుకోవద్దని వైద్యుల సలహాను చూడండి ఇ ఇది మీకు సహాయం చేయదు
కానీ అది సెకండరీ రక్షణను మాత్రమే ఇస్తుంది అంటే
బలహీనత కారణంగా లేదా వైరల్ ఇన్ఫెక్షన్ కారణంగా మీరు బలహీనపడి, బ్యాక్టీరియా
ఇన్ఫెక్షన్ జరిగితే యాంటీబయాటిక్స్ ద్వారా ఆపివేయబడుతుంది కాబట్టి ఒకటి బ్యాక్టీరియల్ విషయం
మరొకటి వైరల్ థింగ్ వైరస్ బాక్టీరియా పోలియోవైరస్ ఇది ఫోటో మరియు
స్ట్రెప్టోకోకస్ అంటే వైరల్ విషయం అంటే బాక్టీరియా ఓహో ఇవి
చాలా జర్నల్స్‌లో వైద్యులు జాబితా చేస్తున్న విషయాలు వైరస్‌ల వల్ల లేదా బ్యాక్టీరియా వల్ల వచ్చే అనారోగ్యం గురించి మీరు ఆలోచించగలరా
కనీసం చూడండి
కొన్నిసార్లు బాక్టీరియల్ ఇన్ఫెక్షన్లు స్ట్రెప్ థ్రోట్ గ్యాస్ట్రోఎంటెరిటిస్ కలరా ట్యూబర్‌క్యులోసిస్ ఫుడ్ పాయిజనింగ్ ఇవన్నీ బాక్టీరియల్ విషయం అబ్బాయిలు న్యుమోనియా మొటిమలు ఏవి అల్సర్ మరియు వైరల్ విషయాలు కాదు
సాధారణ ఫ్లూ కూడా వైరల్ థింగ్ ఎయిడ్స్ జలుబు హెపటైటిస్ చికెన్ పాక్స్ ఇవన్నీ వైరల్
ఎబోలా అంటే కొన్ని సాధారణ విషయాలు కూడా ఉన్నాయి బాక్టీరియా మరియు వైరల్
వైపు రెండింటిలోనూ సరిపోతాయి ఆ విషయాలను చంపండి వైరల్ విషయాలు వైరల్ మందులు మార్కెట్‌లో ఎక్కువగా లేవు కానీ బ్యాక్టీరియా
మందులు విపరీతమైనవి అవి యాంటీబయాటిక్స్
కార్బన్ నైట్రోజన్‌లో చాలా ముఖ్యమైన సమ్మేళనం అమినో యాసిడ్ ప్రొటీన్ పెప్టైడ్‌లు మాత్రమే కాకుండా యాంటీబయాటిక్స్ కూడా
మొదటి యాంటీబయాటిక్స్ అని చెప్పాను మార్కెట్‌లో లేదా ప్రజలు చాలా మంది ప్రాణాలు రక్షించబడ్డారు
అలెగ్జాండర్ ఫ్లెమింగ్ ద్వారా అని అందరికీ తెలుసు, అది పెన్సిలిన్ తప్ప మరొకటి కాదని నేను
సాహిత్యం నుండి కొంత చిత్రాన్ని పొందాను
, పెన్సిలియం నోటో టర్మ్ అనే శిలీంధ్రం నుంచి 1928 లో అలెగ్జాండర్ ఫ్లెమింగ్ ద్వారా పెన్సిలిన్ కనుగొనబడిందని చూపిస్తుంది మరియు అలెగ్జాండర్ ఫ్లెమింగ్
1945వ సంవత్సరంలో ఫిజియాలజీలో నోబెల్ బహుమతిని పొందారు కాబట్టి
నోబెల్ బహుమతిని స్వీకరించడం మరియు ఈ ఆవిష్కరణను ప్లే చేయడం వంటి కొన్ని ఫోటోగ్రాఫ్‌లు ఉన్నాయి ఈ ఆవిష్కరణ ఎలా జరిగిందో మీకు తెలుసా మరియు
పెన్సిలిన్‌ను చంపడానికి ఫ్లెమింగ్ చాలా మంచి యాంటీబయాటిక్‌గా ఎలా వచ్చిందో తెలుసా నేను
తదుపరి స్లయిడ్‌ని చూస్తే, ఇది ప్రమాదవశాత్తూ జరిగినది అని స్పష్టంగా తెలుస్తుంది `iscovery 1928` సెప్టెంబర్ మూడవ తేదీన
ఫ్లెమింగ్ తన ల్యాబొరేటరీకి తిరిగి వచ్చి ఆగస్టులో తన కుటుంబ సభ్యులతో సెలవుల్లో గడిపి
వెళ్లేముందు చాలా ఆసక్తికరమైన విషయం.
అతను తన ల్యాబొరేటరీలో ఒక మూలన స్టెఫిలోకాకి సంస్కృతులను ఉంచిన విషయం.

శిలీంధ్రంతో కలుషితమైంది
మరియు దాని చుట్టూ ఉన్న స్టెఫిలోకాకి యొక్క కాలనీలు వెంటనే నాశనమయ్యాయి
మీరు దీన్ని చాలా స్పష్టంగా చూడవచ్చు అన్ని విషయాలు ధ్వంసమయ్యాయి మరియు ఇతర కాలనీలు
మరింత దూరంగా పెరిగిన ఈ కాలనీలు సాధారణమైనవి ఫ్లెమింగ్ కలుషితమైన అచ్చును గుర్తించాయి
అతని కల్చర్ ప్లేట్‌లు పెన్సిలియం జాతికి చెందినవిగా ఉన్నాయి మరియు అది
7 మార్చి 1929న విడుదల చేసిన పదార్థానికి పెన్సిలిన్ అని పేరు పెట్టింది.
కొన్నిసార్లు ప్రమాదవశాత్తూ ఆవిష్కరణలు జరుగుతున్నాయని మీరు చూస్తారు.

మంటల్లో మంటలు రావడానికి చాలా చక్కని ఉదాహరణలు ఉన్నాయి కాబట్టి మనం చూస్తున్నది
పెన్సిలియం ఫంగస్ ఒకటి అనుకోకుండా కలుషితమైంది ఎందుకంటే అది
పెట్రీ డిష్ కలిగి ఉంది `ing agar agar jelly` మరియు ఈ బాక్టీరియా వంటి కాలుష్యం లేని చోట

Print@IITK

ఈ బ్యాక్టీరియా వృద్ధి చెందుతోంది అంటే యాంటీ బాక్టీరియల్ ప్రభావం కనుగొనబడలేదు కానీ ఈ
సందర్భంలో పెన్సిలియం ఫంగస్ చుట్టూ బ్యాక్టీరియా పెరుగుదల లేదు కాబట్టి అతను
కలుషితమైందని విశ్లేషించాడు.
 విషయం ఆపై అది పెన్సిలియం విషయం అని కనుగొనబడింది మరియు నిర్మాణాన్ని
చాలా జాగ్రత్తగా చూడండి ఇది వాస్తవ చిత్రం ఈ నిర్మాణంలో నైట్రోజన్
కార్బొనిల్ కార్బన్ కార్బన్ మినహా మరేమీ లేదు, ఇది బీటా లాక్టమ్ అని పిలువబడే కర్బన సమ్మేళనం కలిగిన నత్రజని
కార్బొనిల్ కార్బన్ కార్బన్‌ను
కలిగి ఉంటుంది.
 బెంజైల్ థింగ్‌కు ప్రత్యామ్నాయంగా ఐదు సభ్యులున్న రింగ్ మరియు nh ఉన్న సల్ఫర్ ఉంది,
కాబట్టి కార్బన్ నైట్రోజన్
సమ్మేళనాన్ని నేను చెప్పాలనుకుంటున్నాను, యాంటీబయాటిక్‌గా విపరీతమైన సామర్థ్యాన్ని కలిగి ఉందని నేను
చెప్పాలనుకుంటున్నాను
, మంటలు వ్యాపించడం ద్వారా కనుగొనబడింది మరియు ఈ రోజుల్లో చాలా యాంటీబయాటిక్‌లు ఉన్నాయి ప్రజలు
పెన్సిలిన్ సెఫలోస్పోరిన్
అవన్నీ బీటా-లాక్టమ్ యాంటీబయాటిక్స్ కూడా మోనోబాక్టర్   సింప్ le beta-lactam నో సల్ఫర్ మరియు ఇతర
సైట్‌లు
ఉన్నాయి అవి మంచి యాంటీ బాక్టీరియల్ లక్షణాలను కూడా కలిగి ఉన్నాయి కాబట్టి నేను
కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధానికి సంబంధించిన ఇతర అంశాలతో కొంచెం తర్వాత కొనసాగుతాను ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK